## (12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

#### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

(43) 国際公開日 2004年10月28日(28.10.2004)

**PCT** 

## (10) 国際公開番号 WO 2004/092315 A1

(51) 国際特許分類<sup>7</sup>: C11D 1/34, 1/29, 1/90, 1/92, 1/75, 9/02, 1/28, 1/72, A61K 7/50

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2003/012941

(22) 国際出願日:

2003年10月9日(09.10.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2003-109000 2003 年4 月14 日 (14.04.2003) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 花王株式会社 (KAO CORPORATION) [JP/JP]; 〒103-8210 東京都中央区日本橋茅場町一丁目14番10号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 福田 守伸 (FUKUDA,Morinobu) [JP/JP]; 〒131-8501 東京都 墨田区 文花 2-1-3 花王株式会社研究所内 Tokyo (JP). 鐵 真希男 (TETSU,Makio) [JP/JP]; 〒131-8501 東京都 墨田区 文花 2-1-3 花王株式会社研究所内 Tokyo (JP). 横塚大 (YOKOTSUKA,Dai) [JP/JP]; 〒131-8501 東京都 墨田区 文花 2-1-3 花王株式会社研究所内 Tokyo (JP). 金子 洋平 (KANEKO,Yohei) [JP/JP]; 〒640-8580 和歌山県 和歌山市 湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内 Wakayama (JP). 鈴木 叙芳

(SUZUKI,Nobuyoshi) [JP/JP]; 〒640-8580 和歌山県 和歌山市 湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内 Wakayama (JP).

- (74) 代理人: 古谷 聡 , 外(FURUYA, Satoshi et al.); 〒103-0007 東京都 中央区 日本橋浜町 2-1 7-8 浜町花長ビル 6 階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国(国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国(広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### 添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: CLEANING AGENT COMPOSITION

(54) 発明の名称: 洗浄剤組成物

$$R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}-P-OX^{1}$$
 (1)

$$R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$$
 O  $P-OX^{3}$  (2)  $R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$ 

which comprises (a) a phosphomonoester represented by the general formula (1) and (b) a phosphodiester represented by the general formula (2): where R¹ represents an alkyl group or an alkenyl group having 9 to 15 carbon atoms on the average and a branching proportion of 10 % or more, X¹, X² and X³ each represent H or an alkali metal, and n is a number of 0 to 5, wherein the weight ratio of (a) component to (b) component is (a)/(b) = 65/35 to 90/10, and exhibits weak acidity. The above cleaning agent composition can exhibit satisfactory combination of low irritating property to the skin and high formability.

#### (57) 要約:

本発明は、皮膚刺激性が低く、高起泡性の洗浄剤組成物を提供する。 本発明は、(a) 一般式(1) で表されるリン酸モノエステル及び(b) 一般式(2) で表されるリン酸ジエステルを含有し、(a) 成分と(b) 成分の重量比が(a) / (b) =  $65/35\sim90/10$ であり、かつ弱酸性である洗浄剤組成物である。

$$R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$$
 O | P-OX<sup>3</sup> (2)
 $R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$ 

〔式中、 $R^1$ は平均炭素数  $9 \sim 1$  5 で分岐率 1 0 %以上のアルキル基又はアルケニル基、 $X^1$ 、 $X^2$ 及び $X^3$ はH又はアルカリ金属、nは  $0 \sim 5$  の数である。〕

WO 2004/092315

#### 明細書

#### 洗浄剤組成物

#### 技術分野

本発明は皮膚刺激性が低く、高起泡性の洗浄剤組成物に関する。

#### 従来の技術

従来より皮膚洗浄剤用の界面活性剤として、高級脂肪酸塩、アルキル硫酸塩、ポリオキシエチレンアルキル硫酸塩、アルキルベンゼンスルホン酸塩、αーオレフィンスルホン酸塩等の陰イオン界面活性剤が広く用いられてきた。しかし、このような陰イオン界面活性剤を含む洗浄剤を使用すると、手荒れ等の皮膚障害を起こしやすい傾向があった。

一方、非イオン界面活性剤は皮膚荒れ性をほとんどもたないことが知られているが、起泡力、洗浄力等の洗浄剤としての基本性能は陰イオン界面活性剤に比べると劣っている。

陰イオン界面活性剤の一種であるリン酸エステル系界面活性剤は、皮膚等に対する刺激性が低くマイルドな界面活性剤として知られている。これは、例えば、脂肪族アルコールと無水リン酸又はオキシ塩化リン等のリン酸化剤とを反応させて製造されるが、通常、モノエステルとジエステルの混合物あるいはモノ、ジ、トリエステルの混合物として得られる。特に、直鎖率の高いアルキルエステルの

場合、ジエステルやトリエステルの含有量が多いと、水に対する溶解性や起泡力に劣るため、煩雑な精製工程を経てモノエステル純度を高める必要があった。

一方、水溶性の改善のため、オキシエチレン基を導入したリン酸エステル化合物も知られているが、この化合物も起泡力が小さく、洗浄基剤としての性能は不充分であった。

このような起泡性の問題を改良するために、JP-A-2001-18167 7 には、分岐鎖アルキル基を有するリン酸エステル系界面活性剤を含有する洗浄 剤組成物が提案されているが、まだ十分に満足できるものではなかった。

#### 本発明の開示

本発明の課題は皮膚刺激性が低く、高起泡性の洗浄剤組成物を提供することにある。

本発明は、下記(a)成分及び(b)成分を含有し、(a)成分と(b)成分の重量比が(a)/(b)=65/35~90/10であり、かつ弱酸性である洗浄剤組成物を提供する。

(a) 一般式(1) で表されるリン酸モノエステルまたはその塩

(式中、 $R^1$ は平均炭素数  $9\sim15$  で分岐率 10%以上のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $X^1$ 及び $X^2$ はそれぞれ水素原子又はアルカリ金属を示し、nはエチレンオキサイドの平均付加モル数を示す  $0\sim5$  の数である。)

# (b) 一般式(2) で表されるリン酸ジエステルまたはその塩

$$R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$$
 O P-OX<sup>3</sup> (2)

(式中、 $R^1$ 及びnは前記と同じ意味を示し、 $X^3$ は水素原子又はアルカリ金属を示す。)

また、本発明は、上記組成物に、更に、アルキルエトキシレート硫酸エステル、ベタイン型界面活性剤、脂肪酸又はその塩、アミンオキシド、イセチオン酸系界面活性剤、糖系界面活性剤、アルカノールアミド、Nーアシルアミノ酸塩及びNーアシルーNーメチルタウリン塩からなる群から選ばれる少なくとも1種の補助界面活性剤(以下(c)成分という)を含有する洗浄剤組成物を提供する。

さらに本発明は(a)成分として炭素数5~6のグリコールを含有してもよく、 高起泡性であり、常温での粘度に対し低温での増粘が少ないため、低温時におい ても取り扱い易さが維持される洗浄剤組成物を提供する。

また、本発明は(e)成分としてカルボキシル基を有する増粘性高分子化合物を含有してもよく、さっぱりした使用感を有し、身体及び洗顔用洗浄剤として好適な粘性を有する弱酸性洗浄剤組成物を提供する。

## 発明の詳細な説明

本発明の(a)成分及び(b)成分において、R'は起泡性及び水溶性の観点から平均炭素数9~15、好ましくは10~14、さらに好ましくは11~13のアルキル基又はアルケニル基であり、その分岐率は10%以上、好ましくは10

~60%である。

ここで分岐率とは、R<sup>1</sup>で示される全アルキル基又はアルケニル基中の分岐鎖アルキル基又は分岐鎖アルケニル基の割合(重量%)であり、実際の分岐率は、対象とする試料をガスクロマトグラフィー分析し、対応する直鎖エステル、分岐鎖エステルの各ピーク面積の大きさから、下記式により算出する。

$$\Sigma$$
 分岐鎖のピーク面積  
分岐率% =  $\frac{\sum$  分岐鎖のピーク面積  $\times$  100  
 $\sum$  直鎖のピーク面積  $+\sum$  分岐鎖のピーク面積

また、 $X^1$ ,  $X^2$ 及び $X^3$ はそれぞれ水素原子、又はアルカリ金属を示すが、アルカリ金属の例としてリチウム、ナトリウム、カリウム等が挙げられ、ナトリウム、カリウムが好ましい。nはエチレンオキサイドの平均付加モル数を示す $0\sim 5$ の数であり、好ましくは $0\sim 3$ である。

本発明の洗浄剤組成物中の(a)成分と(b)成分の割合は、水溶性、起泡性等の観点から、重量比で(a)/(b)=65/35~90/10、好ましくは65/35~85/15である。また、本発明の洗浄剤組成物中の(a)成分と(b)成分の合計含有量は3~50重量%が好ましく、5~35重量%がさらに好ましい。

本発明の(a)成分及び(b)成分は、例えば対応する脂肪族アルコールと無水リン酸又はオキシ塩化リン等のリン酸化剤とを、(a)成分と(b)成分とが上記のような重量比で得られるような条件で反応させ、さらに水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリで中和することにより、(a)成分と(b)成分の

混合物として得られる。上記の反応により、リン酸のトリエステル体も生成し得るが、本発明では、混合物中のトリエステル体の含有量は1重量%以下、即ち、(a)成分と(b)成分の合計量で99重量%以上が好ましい。

このような(a)成分と(b)成分とを主成分とするリン酸エステル化合物は、特定の分岐構造、更にはオキシエチレン基を有することにより、これ以上の精製を行わなくても、優れた起泡性を有する。

ここで用いられる脂肪族アルコールとしては、上記のような平均炭素数及び分岐率を有するように脂肪族アルコールを混合した混合物、あるいは上記のような平均炭素数及び分岐率を有する市販の脂肪族アルコールを用いることができる。

本発明の洗浄剤組成物は、上記(a)成分及び(b)成分を、上記のような割合で含有し、かつ弱酸性を示す。ここで弱酸性とは、組成物を水で希釈した時に25%での $pHが4.5\sim6.5$ であることを言う。特に、本発明の洗浄剤組成物は、イオン交換水で5重量%濃度に希釈した時の $pHが4.5\sim6.5$ であるものが好ましい。

組成物のpHは、酸又は塩基により上記範囲に調整され、好ましくはpH4. 5~6.0に調整される。有機酸としては、例えばクエン酸、コハク酸、乳酸、リンゴ酸、グルタミン酸、アスパラギン酸、ピロリドンカルボン酸、酒石酸、グリコール酸、アスコルビン酸等が挙げられる。また、無機酸としては、塩酸、硫酸、リン酸等が挙げられ、特にリン酸が好ましい。また、塩基としては水酸化ナトリウム、水酸化カリウムが好ましい。

本発明の洗浄剤組成物は、更に(c)成分として、アルキルエトキシレート硫酸エステル、ベタイン型界面活性剤、脂肪酸又はその塩、アミンオキシド、イセ

チオン酸系界面活性剤、糖系界面活性剤、アルカノールアミド、N-アシルアミノ酸塩及び<math>N-アシル-N-メチルタウリン塩からなる群から選ばれる補助界面活性剤の少なくとも1種を含有することが好ましい。本発明における洗浄剤組成物中の(c)成分の含有量は $0.5\sim20$ 重量%が好ましく、 $1\sim10$ 重量%がさらに好ましい。

(c)成分の補助界面活性剤としては、下記(c-1) ~(c-9) からなる群から選ばれる少なくとも1種が好ましい。

(c-1)一般式(3)で表されるアルキルエトキシレート硫酸エステル

$$R^{2}O$$
— $(CH_{2}CH_{2}O)_{m}$ — $S$ — $OX^{4}$  (3)

(式中、 $R^2$ は平均炭素数 $10\sim18$ の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $X^4$ はアルカリ金属を示し、mはエチレンオキサイドの平均付加モル数を示す $0\sim10$ の数である。)

(c-2)一般式(4)で表されるベタイン型界面活性剤

$$R^{3}$$
— $N^{+}$ — $X^{5}$  (4)

〔式中、 $R^3$ は平均炭素数  $8\sim 1$  8 のアルキル基又はアルケニル基、あるいは式  $R^4$  CONH ( $CH_2$ )。一で表されるアシルアミノアルキル基を示し、 $R^4$  COは平均炭素数  $8\sim 1$  8 のアシル基、 a は  $2\sim 4$  の整数を示し、 $X^5$  は  $-CH_2$  CH (OH)

CH<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>-基又は-CH<sub>2</sub>COO-基を示す。]

(c-3)一般式(5)で表される脂肪酸又はその塩

$$\begin{array}{c}
O \\
\parallel \\
R^5 - C - OX^6
\end{array} (5)$$

(式中、 $R^5$ は平均炭素数  $9\sim1$  7 の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $X^6$ は水素原子、アルカリ金属、 $NH_4$ 又はアルカノールアンモニウムを示す。)

(c-4)一般式(6)で表されるアミンオキシド

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
R^6 \longrightarrow O \\
CH_3
\end{array}$$
(6)

(式中、 $R^6$ は平均炭素数  $8\sim1$  8 の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基、あるいは式 $R^7$ CONH( $CH_2$ )。一で表されるアシルアミノアルキル基を示し、 $R^7$ COは平均炭素数  $8\sim1$  8 のアシル基、 b は  $2\sim4$  の整数を示す。)(c-5)一般式(7)で表されるイセチオン酸系界面活性剤

$$\begin{array}{c}
R^8 - C - OCH_2CH_2SO_3Z \\
\parallel \\
O
\end{array} \tag{7}$$

(式中、 $R^8$ は平均炭素数  $9\sim1$  7 の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、Zは水素原子、アルカリ金属、 $NH_4$ 又はアルカノールアンモニウ

ムを示す。)

(c-6)一般式(8)で表される糖系界面活性剤

$$R^{9}-O-(R^{10}O)_{p}-(G)_{0}$$
 (8)

(式中、R<sup>9</sup>は平均炭素数8~18のアルキル基又はアルケニル基を示し、R<sup>10</sup>は炭素数2~4のアルキレン基を示し、Gは炭素数5~6の還元糖に由来する残基を示し、pはアルキレンオキサイドの平均付加モル数を示す0~10の数であり、qは還元糖の平均縮合度を示す1~10の数である。)

(c-7)一般式(9)で表されるアルカノールアミド

(式中、 $R^{11}$ は平均炭素数  $7 \sim 1$  7の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $R^{12}$ は水素原子又はメチル基を示し、 $R^{13}$ は水酸基又は水素原子を示し、rは  $1 \sim 5$ の数を示し、r 個の $R^{12}$ 及びr 個の $R^{13}$ は同一でも異なっていても良い。但し、r 個の $R^{13}$ のうち少なくとも 1 つは水酸基である。)

(c-8) 平均炭素数8~18のアシル基を有するN-アシルアミノ酸塩

(c-9) 平均炭素数  $8\sim1$  8 のアシル基を有するN-アシルーN-メチルタウリン塩

上記アルキルエトキシレート硫酸エステル化合物(c-1)において、 $R^2$ は起泡性の観点から、平均炭素数  $10\sim18$ 、好ましくは  $10\sim14$ 、さらに好ましくは  $11\sim13$  の直鎖もしくは分岐鎖アルキル基又はアルケニル基である。また、

 $X^4$ はアルカリ金属を示すが、アルカリ金属の例としてリチウム、ナトリウム、カリウム等が挙げられ、ナトリウム、カリウムが好ましい。mはエチレンオキサイドの平均付加モル数を示す $0\sim1$ 0の数であり、好ましくは $0\sim3$ である。

上記ペタイン型界面活性剤(c-2)において、 $R^3$ は増粘性、起泡性の観点から、平均炭素数  $8\sim1$  8、好ましくは 1 0~ 1 4のアルキル基又はアルケニル基、あるいは式 $R^4$ CONH( $CH_2$ )。- ( $R^4$ COは平均炭素数  $8\sim1$  8、好ましくは 1 0~ 1 4のアシル基、 a は  $2\sim4$  の整数、好ましくは 3)で表されるアシルアミノアルキル基である。また  $R^3$ や  $R^4$ COは、牛脂、豚油等の動物系もしくは、大豆油、ヤシ油、パーム核油等の植物系の天然油、又は合成油、及びそれらの混合油から誘導される混合アルキル基又はアルケニル基やアシル基でもよい。特にヤシ油、パーム核油から誘導される混合アルキル基又はアシル基が好ましい。  $X^5$  は  $CH_2$ CH(OH) $CH_2$ SO $_3$  基又は $CH_2$ COO 基を示す。

ベタイン型界面活性剤(c-2)の中では、 $R^3$ が平均炭素数  $8\sim1$  8のアルキル基又はアルケニル基で、 $X^5$ が $-CH_2$ CH(OH) $CH_2$ SO $_3$ -基であるヒドロキシスルホベタイン、 $R^3$ が $R^4$ CONHC $_3$ H $_6$ -( $R^4$ COは前記の意味を示す)で表されるアシルアミノプロピル基で、 $X^5$ が $-CH_2$ COO-基であるアミドプロピルカルボキシベタインが好ましい。これらベタイン型界面活性剤の具体例としては、式(10)で表されるラウリルジメチルヒドロキシスルホベタイン、式(11)で表されるラウロイルアミノプロピルジメチルカルボキシベタイン、式(12)で表されるヤシ油脂肪酸アミドプロピルジメチルカルボキシベタイン等が挙げられる。

$$C_{11}H_{23}$$
— $C_{-N}$ — $C_{-$ 

$$R^{14}$$
— $C$ — $N$ — $(CH2)3— $N$ — $CH2$ — $COO$ —

 $CH3$ 
 $CH3$ 
 $CH2$ 
 $CH3$ 
 $CH2$ 
 $CH3$ 
 $CH3$$ 

(R14:ヤシ油脂肪酸由来)

上記脂肪酸又はその塩(c-3)において、 $R^5$ は起泡性の観点から、平均炭素数9~17、好ましくは11~15、更に好ましくは11~13の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基である。また脂肪酸又はその塩(c-3)として、油脂原料由来の混合脂肪酸を用いてもよく、油脂の例としてヤシ油、パーム核油、菜種油等が挙げられる。油脂由来脂肪酸は単独で用いても、異なる油脂由来脂肪酸を数種組み合わせて用いてもよく、特に組み合わせて用いる場合、 $R^5$ の平均炭素数が11~13の間に入るような割合で組み合わせて用いるのが望ましい。

また、 $X^6$ は水素原子、アルカリ金属、 $NH_4$ 又はアルカノールアンモニウムを示すが、アルカリ金属の例としてリチウム、ナトリウム、カリウム等、アルカノー

ルアンモニウムイオンを生成するアルカノールアミンの例としては、モノ、ジ又はトリエタノールアミン、モノ、ジ又はトリプロパノールアミン等が挙げられる。 X<sup>6</sup>としては、ナトリウム、カリウムが好ましい。

上記アミンオキシド(c-4)において、 $R^6$ は、洗浄性及び起泡性の観点から、平均炭素数  $8\sim1$  8、好ましくは 1  $0\sim1$  4 のアルキル基又はアルケニル基、あるいは  $R^7$ CONH( $CH_2$ ) $_b-$ ( $R^7$ COは平均炭素数  $8\sim1$  8、好ましくは 1  $0\sim1$  4 のアシル基、 b は  $2\sim4$ 、好ましくは 3)で表されるアシルアミノアルキル基である。また  $R^6$ や  $R^7$ COは、牛脂、豚油等の動物系もしくは、大豆油、ヤシ油、パーム核油等の植物系の天然油、又は合成油、及びそれらの混合油から誘導される混合アルキル基又はアルケニル基やアシル基でもよい。特にヤシ油、パーム核油から誘導される混合アルキル基又はアシル基が好ましい。

好ましいアミンオキシドとしては、式(13)で表されるラウリルジメチルアミンオキシド、式(14)で表されるラウロイルアミノプロピルジメチルアミンオキシド、式(15)で表されるヤシ油脂肪酸アミドプロピルジメチルアミンオキシド等が挙げられる。

$$C_{12}H_{25} \longrightarrow O \qquad (13)$$

$$C_{13}$$

$$C_{13}$$

$$C_{11}H_{23}$$
— $C$ — $N$ — $(CH_2)_3$ — $N$ — $O$  (14)

(R15:ヤシ油脂肪酸由来)

上記イセチオン酸系界面活性剤(c-5)において、一般式(7)中のR®としては、平均炭素数11~13のアルキル基又はアルケニル基が好ましい。また、 Zで示されるアルカリ金属としては、リチウム、ナトリウム、カリウム等が挙げられ、アルカノールアンモニウムイオンを生成するアルカノールアミンとしては、 モノ、ジ又はトリエタノールアミン、モノ、ジ又はトリプロパノールアミン等が 挙げられる。

イセチオン酸系界面活性剤(c-5)の好ましい具体例として、ラウロイルイセチオン酸ナトリウム、ミリストイルイセチオン酸ナトリウム、ラウロイルイセチオン酸カリウム、ミリストイルイセチオン酸カリウム、ラウロイルイセチオン酸トリエタノールアンモニウム、ココイルイセチオン酸ナトリウム、ココイルイセチオン酸カリウム等が挙げられる。

上記糖系界面活性剤(c-6)において、一般式(8)中のR°としては、平均炭素数8~18、特に10~14のアルキル基(デシル基、ラウリル基、ミリスチル基等)が好ましい。R¹ºとしては、炭素数2~3のアルキレン基が好ましい。 pとしては、0~2が好ましく、0が更に好ましい。 Gは炭素数5~6の還元糖に由来する残基であり、炭素数5~6の還元糖としては、グルコース、ガラクトース、フルクトース等が好ましい。還元糖の平均縮合度 qは1~10であり、特に1~4が好ましい。 qは、R°で示されるアルキル基又はアルケニル基の炭素数に由来する物性を考慮して選択することが好ましく、例えば、R°が炭素数8~11のアルキル基又はアルケニル基である場合、 qは1~1.4、 R°が炭素数12~14のアルキル基又はアルケニル基である場合、 qは1~1.4、 R°が炭素数12~14のアルキル基又はアルケニル基である場合、 qは1.5~4.0を選択することが好ましい。なお、 qはプロトンNMR法で求められる。

上記アルカノールアミド (c-7) において、 $R^{11}$ は平均炭素数  $7\sim1$  7、好ましくは 1  $0\sim1$  4 の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基である。  $R^{12}$ は水素原子又はメチル基である。  $R^{13}$ は水酸基又は水素原子を示し、r 個の  $R^{13}$  のうち少なくとも 1 つは水酸基である。r は  $1\sim5$  の数であり、 $1\sim2$  が好ましい。

アルカノールアミド(c-7)の具体例としては、ラウリン酸モノエタノールアミド、ヤシ油脂肪酸モノエタノールアミド、パーム核油脂肪酸モノエタノールアミド、ラウリン酸イソプロパノールアミド、ヤシ油脂肪酸イソプロパノールアミド、ラウリン酸グリセロールアミド等が挙げられる。

上記N-アシルアミノ酸塩(C-8)において、アシル基として、平均炭素数8~18、好ましくは10~14の飽和又は不飽和アシル基、例えばオクタノイ

ル、デカノイル、ラウロイル、ミリストイル、パルミトイル、ステアロイル、オレオイル等の単一アシル基が挙げられる。好ましくはまた、ヤシ油脂肪酸アシル、パーム核油脂肪酸アシル等の混合アシル基でもよい。

アミノ酸の例としては、グルタミン酸、アスパラギン酸、グリシン、ザルコシン、アラニン、 $\beta$ -アラニン、N-メチル- $\beta$ -アラニン等が挙げられる。塩としては、特に限定されず、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アルカノールアミン塩等が挙げられるが、ナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩が好ましい。

上記N-アシル-N-メチルタウリン塩(C-9)において、アシル基として、平均炭素数8~18、好ましくは10~14の飽和又は不飽和アシル基、例えばオクタノイル、デカノイル、ラウロイル、ミリストイル、パルミトイル、ステアロイル、オレオイル等の単一アシル基が挙げられる。好ましくはまた、ヤシ油脂肪酸アシル、パーム核油脂肪酸アシル等の混合アシル基でもよい。塩としては、特に限定されず、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アルカノールアミン塩等が挙げられるが、ナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩が好ましい。

本発明で用いる成分(d)のグリコールとしては、炭素数5~6のもので、例えばジプロピレングリコール、イソプレングリコール等が挙げられる。これらは、2種以上を用いることもでき、全組成中に0.1~30重量%、特に0.5~15重量%、更には1~10重量%含有するのが好ましい。

また、成分(d) と成分(a) 及び(b) の重量比は、(d) / ((a) + (b))  $=95/5\sim5/95$ 、好ましくは $80/20\sim20/80$ である。この範囲内であれば、起泡性の維持と、低温時における取り扱い性の維持とが両立可能であ

る。

更に、成分(a)、(b)及び(d)の合計含有量は、3~60重量%、好ましくは5~40重量%である。3重量%未満では、起泡性が不十分であり、60重量%を超えると、低温下での粘度安定性が損なわれる。

本発明で用いる成分(e)のカルボキシル基を有する増粘性高分子化合物としては、分子中にカルボキシル基を有し、架橋構造を有するものが好ましく、例えば、ポリアクリル酸を主鎖とし、架橋基としてアリルショ糖構造やペンタエリスリトール構造等を含むカルボキシビニルポリマー(市販品として、カーボポール940、カーボポール941、カーボポール980、カーボポール981(以上、B.F.GOODRICH社製))、アクリル酸・メタクリル酸アルキル(C10-30)共重合体(市販品として、ペミュレンTR1、ペミュレンTR2、カーボポール1342、カーボポールETD2020(以上、B.F.GOODRICH社製))等が挙げられる。

これらは、2種以上を用いることもでき、全組成中に0.005~5重量%、好ましくは0.1~2重量%含有される。上記の範囲において、成分(a)及び(b)との組合わせで、得られる洗浄剤組成物がさっぱりした使用感と適度な増粘効果を両立することができるので好ましい。

ここで、身体及び洗顔用洗浄剤として好適な粘性とは、25℃における粘度が $100\sim500$ , 000mPa·s程度であることをいい、特に $200\sim300$ , 000mPa·s、更には $500\sim100$ , 000mPa·sであるのが好ましい。

本発明の洗浄剤組成物は、シャワーゲル、ボディーシャンプー等の液状形態とする場合には、25℃における粘度が200~4000mPa·s、特に500~2

000mPa·sであるのが好ましい。また、洗顔料等のペーストの形態とする場合<sup>°</sup>には、25℃における粘度が10,000~300,000mPa·s、特に20,000~100,000mPa·sであるのが好ましい。

本発明の洗浄剤組成物は、5℃以下の低温においても凍結せず、常温における 粘度に比べて増粘の程度が少ない。

本発明の洗浄剤組成物中には必要に応じて、通常の洗浄剤に用いられる他の界面活性剤、例えばアルキルベンゼンスルホン酸塩、αーオレフィンスルホン酸塩、アルカンスルホン酸塩、αースルホ脂肪酸エステル塩、ポリオキシアルキレンアルキルエーテルカルボン酸塩等の陰イオン界面活性剤、ポリオキシアルキレンアルキルエーテル、プルロニック系界面活性剤等の非イオン界面活性剤、第4級アンモニウム塩等の陽イオン界面活性剤を配合することもできる。

また本発明の洗浄剤組成物中には必要に応じて、通常の洗浄剤に用いられる成分、例えば、プロピレングリコール、グリセリン、ソルビトール等の保湿剤;メチルセルロース、ポリオキシエチレングリコールジステアレート、エタノール等の粘度調整剤;トリクロサン、トリクロロカルバン等の殺菌剤;グリチルリチン酸カリウム、酢酸トコフェロール等の抗炎症剤;ジンクピリチオン、オクトピロックス等の抗フケ剤;メチルパラベン、プチルパラベン、エチルパラベン、プロピルパラベン等の防腐剤;その他、油性成分、キレート剤、香料、色素、感触向上剤、塩類、パール化剤、スクラブ剤、冷感剤、紫外線吸収剤、植物エキス、酸化防止剤等を配合することができる。

本発明の洗浄剤組成物は、皮膚刺激性が低く、高起泡性で、皮膚や毛髪等の洗浄に適し、洗顔料、シャワーゲル、シャンプー、ボディーシャンプー等として有

用である。また、台所用洗剤等、直接皮膚に長時間接触する洗浄剤等としても有用である。

#### 実施例

#### 実施例1

表1に示す(a)成分と(b)成分の混合物  $ab-1\sim ab-3$ 、表2に示す(c)成分を用い、表3及び表4に示す各組成の洗浄剤組成物を常法により製造した。 表1の各混合物において、リン酸トリエステル体の含有量はいずれも0.5 重量%程度であった。なお、pHは、リン酸又は水酸化ナトリウム水溶液により調整した。

得られた洗浄剤組成物について、下記方法でpHを測定し、起泡性を評価した。 結果を表3及び表4に示す。

#### <pHの測定法>

洗浄剤組成物 2 g を秤量し、イオン交換水 3 8 g を加えて 5 分間撹拌し、均一になった水溶液の p H を、p H 計 (HORIBA p H メーター F - 2 2 ) で 2 5  $\mathbb C$  にて測定した。

#### **<起泡性評価法>**

洗浄剤組成物をイオン交換水で各10倍に希釈した水溶液を10m1目盛付遠心沈殿管3本に各4m1ずつ取り、市販のハンドレスシェーカー(簡易型振とう機SHK-COCK;旭テクノグラス(株)製)に並列で取り付ける。温度25℃の環境下、振とう周期;180往復/分、振とう角45度、振とう時間15秒の条件下で振とうした。各試料の泡量を計測して3本の平均値を得、下記の判断基

## 準で判定した。

◎····泡量4. 5 m l 以上

〇……泡量3.5ml以上4.5ml未満

△·····泡量2. 5ml以上3. 5ml未満

×……泡量2. 5ml未満

## 表 1

	原料アルコール (R <sup>1</sup> -OH)	R <sup>1</sup> の平均 炭素数	R <sup>1</sup> の 分岐率	平均EO 付加モル数	(a)/(b) 重量比	文	ナイオ	
		灰杂奴	(%)	(n)		$X^1$	X <sup>2</sup>	X <sup>3</sup>
ab-1				0	80/20	К	Н	К
ab-2	ドバノール23*1	12.5	25	2	75/25	Na	Н	Na
ab-3				. 2	60/40	Na H		Na

\*1:三菱化学(株)製

ラウリルエトキシレート(2)硫酸エステル塩 (一般式(3)中、 $R^2$ =ラウリル基、 $m=2$ 、 $X^4=Na$ )
ラウリルジメチルヒドロキシスルホベタイン (式(10)で表される化合物)
ラウロイルアミノプロピルカルボキシベタイン (式(11)で表される化合物)
ヤシ油脂肪酸アミドプロピルカルボキシベタイン (式(12)で表される化合物)
ラウリン酸ナトリウム
ラウリルジメチルアミンオキシド
ラウロイルイセチオン酸ナトリウム
ヤシ油脂肪酸アシルイセチオン酸ナトリウム
デシルグルコシド
ラウリン酸モノエタノールアミド
ラウロイルグルタミン酸ナトリウム
ラウロイルーNーメチルタウリンナトリウム

表 3

. [		4		5		:		-	:	_	•				:	!	<u> </u>	<del></del> -			11		
	}					1						1					5			ļ.		5.5	0
	-	13		15						1 1 1 1			1			S	 			•	L L	3.5	0
		12		15			1 1 1 1								Ŋ						n	0.0	_ O
		=		13		• • • • •							1	ဂ				}   			r.	3 (	 ()
		0		15				,				S.								%となる量)	5.5	-	 )
<b>=</b>		מ		<u>.</u>				; ; ;			ري 									言%とな		-	
留	0	0		2				1		D										画画00	5,5		) —
然	_	-											<u> </u>				_		1	E L	5.5	C	)
	-	-	T.	-				r.	<b>&gt;</b>		-							捯			5.5	0	)
*	9	,	<u>۔</u> بر				5			3 3 9 9	1								,		5.5	0	
	22	,	7.			5				1	-	1							11	-	5.5	0	
	4		15		5	1								-					1	·   -	.5 .5	0	-
.	က		20				<u> </u>	1					_							-	5.5	0	-
	2	20			-																		
	<b>_</b>	_	-		-																ည်း သည်	0	
	<b>T</b>	15			5									; ; ;	1					נו	0.0	0	
		ab-1	ab-2	ab-3	1-1-0	c-2-1	c-2-2	c-2-3	c-3-1	c-4-1	i	C-2-1	c-6-1	c-7-1	c-8-1	9-0	場大概	<b>火浴液</b> )	<b>黎</b> 沃				
		といまない	(5)成分の過失が	第口海						(c)成分	,	<u>.</u>					pH調整剤(リン	化ナトリウム水溶液)	イオン交換水	Ho		起泡性	
				<del></del>	<del></del> _	· 	一	是器	<u> </u>	2	(		8	)						盐	庙和	信眠	

表 4

		Ø	(b) 成分の at 電や動	a	5	<u>ن</u>	0	5	, ,	(c)成分 c				c-7-1	8- <sub>0</sub>	c-9-1	pH調整剤(リン酸、水酸	たナトリウム犬浴	イオン交換水	HC		起泡性
		b-1	b-2	b – 3	c-1-1	c-2-1	c-2-2	-2-3	3-1	4-1	7-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1	-	9-1	1-1	3-1		メ駿	汝)				
	-			15	5												-				5.5	4
	7	15			5	# # # # # # # # # # # # # # # # # # #							1								7.0	4
	က	,	15		3																7.0	4
-	4		15			5				1		, , ,							*<		7.0	4
	22		15		-		S												ルバ		7.0	4
出	9		15					5				•							7	<	7.0	<
緻	7	-	70	-	-				LC.			<del>-</del>	! ! !					ূ	(444	יםפונ	7.0	<
	8	-	10	- 1	-			•		L	Ċ								- I +	<b>-</b>	7.0	,
唔	6	»	r r		-							r\cdot								00里軍%となる量)	7.0	*
	5	2	14										Ľ	7					i	6量)	7.0	
	=		1	<u> </u>								1	1 1 1		5						7.0	2
		71		15												2					7.0	?
		13		15						-			-				5				7	5.

#### 実施例2

表 5 に示すリン酸エステル混合物を用い、表 6 に示す組成の洗浄剤組成物を常法により製造した。得られた洗浄剤組成物の0 で及び2 5 でにおける粘度、並びに 4 0 でにおける起泡性を評価した。起泡性を4 0 で評価するのは、温湯を用いて顔や身体を洗う使用場面を想定したものである。結果を表 6 に併せて示す。

## (評価方法)

## (1) 粘度:

各洗浄剤組成物を、0℃、25℃の各温度で24時間保存した後、各温度における粘度を、BM型粘度計(TOKIMEC INC.)を用いて測定した。

## (2) 起泡性:

各洗浄剤組成物の10倍希釈水溶液100mLに、人工汚れとしてラノリン2gを加え、内径6.5cmの目盛り付きガラス円筒管内において、40℃にて、平型プロペラで、回転数1000rpm、10秒毎反転の条件で1分間攪拌した。攪拌終了後、5分後の起泡量を測定し、下記の基準で判定した。

〇:泡量155mL以上。

△:泡量145mL以上155mL未満。

×:泡量145mL未満。

表5

リン酸エステル	原料アルコール (R <sup>1</sup> -OH)	R <sup>1</sup> の平均	R <sup>1</sup> の 分岐率	平均EO 付加モル数	(a)/(b) 重量比	文	ナイオ	ン
	(R -OH)	炭素数	(%)	(n)	土里儿	X¹	X <sup>2</sup>	X <sup>3</sup>
ab−4	ダイアドール11*1	11.0	50	0	80/20	K	Н	К
ab-3	ドバノール23 <sup>*1</sup>	12.5	25	2	60/40	Na	Н	Na
ab-2	ドバノール23*1	12.5	25	2	75/25	Na	Н	Na
ab-5	ドバノール23*1	12.5	25	2	95/5	Na	Н	Na
ab6	カルコール2098 <sup>*2</sup>	12.0	0	2	75/25	Na	Н	Na

\*1:三菱化学(株)製

\*2:花王社製

9
表

		1	<u> </u>		T			T			7		Τ	1		7				T		T	_
		-	29	_	1	_		1		30									0880		334		•
			28					3	99			A						000	2800		1180		>
			77				30											5160	0010	000,	0271		>
			97		5	3												2600	2007	070	0/0	:	×
	比較品	25	62	30													ļ	3240	2	366	000		1
		24	2,4						8	30	7.	,						778		202		>	_
		23	3					30			C					バランス		2060		966		×	
		22			30						Ŋ							3180	1	806		×	_
		21	3	30										rc.	,			2530		254	1	4	
	떕	24				5	3					,	Ç					1110		069	1	0	
	温	23				30					വ					,		1260		718		0	
Į,	张	22	8	3								Ľ	2							230		0	_
	♦	21	30	3						,	ဂ						000			292		0	-
	成分(重量%)		リン酸エスドル(ab-4)	1	リン酸エステル (ab-3)	リン酸エステル(ab-2)	「一十八十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十	(このは)ハイストーン	リン酸エステル(ab-6)	によいい。	ンノーコンハノンコーン	インプレングリコール	1	1,3-ブタンジオール	ナギンがは	ころノメ叔今	記録(mPa・c)・U。C		紫南(mp.s.).0c.0c	C 27: C 2 C	<b>证 池 第</b>	<u> </u>	
						A·B					ပ						粘度		共	SITE.	ij.	Ž	

## 実施例3 (洗顔料)

以下に示す組成のペースト状洗顔料を常法により製造した。

得られた洗顔料は、25℃における粘度が45, 000mPa·s、0℃における粘度が48, 000mPa·sで、低温における増粘の程度が少なく、しかも高起泡性のものであった。

## (成分)

リン酸エステル混合物 (ab-2)	20 (重量%)
ラウリルリン酸	5
ラウリルヒドロキシスルホベタイン (c-2-1)	3
ラウリン酸	2
ジプロピレングリコール	3
エチレングリコールジステアレート	1. 5
ジブチルヒドロキシトルエン	0.02
エデト酸四ナトリウム4水和物	0.02
塩化ナトリウム	3
香料	0.5
48%水酸化ナトリウム	p H 5. 5となる量
水	バランス

## 実施例4

表5に示すリン酸エステル混合物を用い、表7に示す組成の洗浄剤組成物を常法により製造した。得られた洗浄剤組成物について、すすぎ性及び粘度を評価し

た。結果を表7に併せて示す。

#### (評価方法)

## (1) すすぎ性:

男性10名及び女性10名の評価パネルにより、各洗浄剤組成物5gを片手の掌にとり、水道水を用いて希釈し、両掌を洗浄した後、すすいだときのすすぎやすさを、以下の基準で評価し、平均スコアにより判定した。

## 〈評価基準〉

スコア0:すすぎにくい。

スコア1:ややすすぎにくい。

スコア2:すすぎやすい。

スコア3:非常にすすぎやすい。

## 〈判定基準〉

〇:平均スコア2以上、3以下。

△:平均スコア1以上、2未満。

×:平均スコア0以上、1未満。

#### (2) 粘度:

各洗浄剤組成物の25℃における粘度を、BM型粘度計(TOKIMEC INC.)を用いて測定した。

	17	ř					15						5.5	<	1
	ΔA	₽			,	2							5.5		
	30	3		L.									5.4		
	38	3	- j	2									5.5	×	
品	37	<u>.</u>	2	_									5.5	4	
比較品	36		15	2					Ç	2			5.4	4	0070
	35		<u>.</u>			_		-					5.5	◁	0007
	34					T.	2		- - -	たる島	5 /	11	5.6	4	0000
	33	_	_	-		<u></u>	2	10		所定のDHとなる場	バルン	1	5.5	٥	2810
	32	-			15	-			0.	品。		- 55	5.5	◁	2060
	31		-		15			0.				2	3.3	۵	5500
	36		-	15	-	_			10.			u u	0.0 0.0	0	3970
旺	35			15				0:				5.5	5.5	0	7030
密	34		-	55			9:					5.4	7.5	0	6680
絥	33	15							0.1			7.	3	0	3600
*	32	15						0:				5.4		0	5930
	31	15					0.					5.6		0	0609
成分(重量%)		リン酸エステル(ab-4)	リン酸エステル(ab-3)	リン酸エステル(ab-2)	リン酸エステル(ab-5)	リン酸エステル(ab-6)	カーボポール940	カーボポールETD2020	ペミュレンTR1	リンゴ観	イオン交換水			すすぎ性	粘度(mPa·s)
				AB				arphi				Hd		4-4	粘度

表了

# 実施例5 (ボディーシャンプー)

以下に示す組成のボディーシャンプーを常法により製造した。

得られたボディシャンプーは、25 ℃における粘度が3100 mPa·sであり、すすぎやすく、さっぱりとした使用感であった。

#### (成分)

リン酸エステル混合物 (ab-2)	15 (重量%)
ペミュレンTR1	0.2
ラウリルエーテル硫酸ナトリウム	3
ラウリルヒドロキシスルホベタイン (c-2-1)	3
ラウリン酸	1
グリセリン	1 0
エチレングリコールジステアレート	2
ジプチルヒドロキシトルエン	0.02
エデト酸 4 ナトリウム・4 水和物	0.02
8 5 % リン酸	p H 5. 5となる量
香料	0.8
水	バランス

## 実施例6 (洗顔料)

以下に示す組成のペースト状洗顔料を常法により製造した。

得られた洗顔料は、25℃における粘度が83,000mPa·sであり、すすぎ やすく、さっぱりとした使用感であった。

## (成分)

リン酸エステル混合物 (ab-2)	15(重量%)
カーボポールETD2020	0.6
ラウリルリン酸	5
ラウリルヒドロキシスルホベタイン (c-2-1)	5
ラウリン酸	1
グリセリン	1 0
エチレングリコールジステアレート	1. 5
ジプチルヒドロキシトルエン	0.02
エデト酸4ナトリウム・4水和物	0.02
8 5 % リン酸	p H 5. 5となる量
香料	0.8
水	バランス

## 実施例7

表1の成分ab-2と、表2の補助界面活性剤成分(c)とを組合わせて、表8の組成により洗浄剤組成物を製造し、実施例1と同様に試験した。起泡量(m1)を表8に示す。本発明のリン酸エステル混合物と補助界面活性剤を組み合わせて得た組成物は起泡性が有意に向上していることが分かる。

		9.0				~T		To	7	~~
								7.0	3.7	
		9.0						5.5	3.8	
		7.0			2.0			5.0	4.5	
	ļ	7.0		2.0	•			5.0	4.4	
	-	7 0				1				
								7.0	3.5	
	F	6.0						5.5	3.6	
	200	4.0		2.0				5.5	4.8	
	101	4.0		2.0			K	5.5	4.3	
αē	Q	4.0	2.0					5.5	4.5	
発明		2.0		· <del></del>		$\left\{ \right.$		7.0	3.5	
***	<b>`</b>  _		·				~	5.5	3.8	
	45	9		0.4				5.5	4.9	
	-	99	4							
	44		40	5	l			5.5	4.7	
	43	1.6	0.4					5.5	5.7	
	42	1.6	0.4	•				5.5	4.5	
	41	1.6	0.4					5.5	3.7	
		-2	c-1-1 c-2-1 c-3-1 c-4-1	7	-					
		ab-	00000	0 0 0 0						
		から			1	~	次 被 火		(ml)	
		(a)成分と (b)成分の 混合物	(c)成分			-v ,,	イイン次	-	起泊量(	
		到りり	<u> </u>			힉	7	표	即	

贵8

## 実施例8

ペースト状洗顔料の処方例を以下に示す。

# (成分)

リン酸エステル混合物 (ab-2)	15 (重量%)
カーボポールETD2020	0.6
ラウロイルアミノカルボキシベタイン (c-2-2)	1 5
ソルビトール	1 4
ジブチルヒドロキシトルエン	0.02
エデト酸4ナトリウム・4水和物	0.02
8 5 % リン酸	p H 5. 5となる量
香料	0.4
水	バランス

# 請求の範囲

- 1. 下記(a)成分及び(b)成分を含有し、(a)成分と(b)成分の重量比が(a)/(b)=65/35~90/10であり、かつ弱酸性である洗浄剤組成物。
- (a) 一般式(1)で表されるリン酸モノエステルまたはその塩

$$R^{1}O - (CH_{2}CH_{2}O)_{n} - P - OX^{1}$$

$$O \mid I \mid OX^{2}$$
(1)

(式中、R は平均炭素数  $9\sim1$  5 で分岐率 1 0 %以上のアルキル基又はアルケニル基を示し、X 及びX はそれぞれ水素原子又はアルカリ金属を示し、n はエチレンオキサイドの平均付加モル数を示す  $0\sim5$  の数である。)

(b) 一般式(2)で表されるリン酸ジエステルまたはその塩

$$R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$$
 O | P-OX<sup>3</sup> (2)
 $R^{1}O-(CH_{2}CH_{2}O)_{n}$ 

(式中、 $R^1$ 及びnは前記と同じ意味を示し、 $X^3$ は水素原子又はアルカリ金属を示す。)

2. イオン交換水で5重量%濃度に希釈した時のpHが4. 5~6. 5である請

求項1記載の洗浄剤組成物。

- 3. (a) 成分と(b) 成分の合計含有量が3~50重量%である請求項1又は2記載の洗浄剤組成物。
- 4. 更に、アルキルエトキシレート硫酸エステル、ベタイン型界面活性剤、脂肪酸又はその塩、アミンオキシド、イセチオン酸系界面活性剤、糖系界面活性剤、アルカノールアミド、N-アシルアミノ酸塩及びN-アシル-N-メチルタウリン塩からなる群から選ばれる少なくとも1種の補助界面活性剤(以下(c)成分という)を含有する請求項1記載の洗浄剤組成物。
- 5. (c) 成分として、下記(c-1)~(c-9)からなる群から選ばれる少なくとも1種を含有する請求項4記載の洗浄剤組成物。

(c-1)一般式(3)で表されるアルキルエトキシレート硫酸エステル

$$R^{2}O$$
— $(CH_{2}CH_{2}O)_{m}$ — $S$ — $OX^{4}$  (3)

(式中、 $R^2$ は平均炭素数 $10\sim18$ の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $X^4$ はアルカリ金属を示し、mはエチレンオキサイドの平均付加モル数を示す $0\sim10$ の数である。)

(c-2)一般式(4)で表されるペタイン型界面活性剤

$$R^{3} - N \xrightarrow{+} X^{5}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

〔式中、 $R^3$ は平均炭素数  $8\sim 1$  8 のアルキル基又はアルケニル基、あるいは式  $R^4$  C O N H (C H<sub>2</sub>)。- で表されるアシルアミノアルキル基を示し、 $R^4$  C O は平均炭素数  $8\sim 1$  8 のアシル基、 a は  $2\sim 4$  の整数を示し、 $X^5$  は - C H<sub>2</sub> C H (O H) C H<sub>2</sub> S O<sub>3</sub> 基又は - C H<sub>2</sub> C O O - 基を示す。〕

(c-3)一般式(5)で表される脂肪酸又はその塩

$$\begin{array}{c}
O \\
\parallel \\
R^5 \longrightarrow C \longrightarrow OX^6
\end{array} \qquad (5)$$

(式中、 $R^5$ は平均炭素数  $9\sim1$  7の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $X^6$ は水素原子、アルカリ金属、 $NH_4$ 又はアルカノールアンモニウムを示す。)

(c-4) 一般式(6) で表されるアミンオキシド

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
R^6 \longrightarrow O \\
CH_3
\end{array}$$
(6)

(式中、R<sup>6</sup>は平均炭素数8~18の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケ

ニル基、あるいは式 $R'CONH(CH_2)_b$ ーで表されるアシルアミノアルキル基を示し、R'COは平均炭素数 $8\sim18$ のアシル基、bは $2\sim4$ の整数を示す。) (c-5)一般式(7)で表されるイセチオン酸系界面活性剤

$$R^{8}-C-OCH_{2}CH_{2}SO_{3}Z$$
 (7)

(式中、 $R^8$ は平均炭素数  $9\sim1$  7 の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケーニル基を示し、Zは水素原子、アルカリ金属、 $NH_4$ 又はアルカノールアンモニウムを示す。)

(c-6)一般式(8)で表される糖系界面活性剤

$$R^{9}-O-(R^{10}O)_{p}-(G)_{q}$$
 (8)

(式中、 $R^9$ は平均炭素数  $8\sim1$  8 の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケニル基を示し、 $R^{10}$ は炭素数  $2\sim4$  のアルキレン基を示し、Gは炭素数  $5\sim6$  の還元糖に由来する残基を示し、P はアルキレンオキサイドの平均付加モル数を示す $0\sim1$  0 の数であり、Q は還元糖の平均縮合度を示す $1\sim1$  0 の数である。)(c-7)一般式(9)で表されるアルカノールアミド

$$R^{11} - C - NH - CH_2 - \left( -\frac{R^{13}}{C} \right)_{r} H \qquad (9)$$

(式中、R"は平均炭素数7~17の直鎖もしくは分岐鎖のアルキル基又はアルケ

ニル基を示し、 $R^{12}$ は水素原子又はメチル基を示し、 $R^{13}$ は水酸基又は水素原子を示し、rは $1\sim5$ の数を示し、r個の $R^{12}$ 及びr 個の $R^{13}$ は同一でも異なっていても良い。但し、r 個の $R^{13}$ のうち少なくとも1つは水酸基である。)

- (c-8) 平均炭素数8~18のアシル基を有するN-アシルアミノ酸塩.
- (c-9)平均炭素数  $8\sim1$  8 のアシル基を有する N-アシルー N- メチルタウリン塩
- 6. (c) 成分の含有量が0.5~20重量%である請求項4又は5記載の洗浄 剤組成物。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/12941

A. CLA	SSIFICATION OF SUBJECT MATTER			
Int	.Cl' C11D1/34, 1/29, 1/90, 1/	/92. 1/75. 9/02 1/20 1/	770	
	Int.Cl <sup>7</sup> CllD1/34, 1/29, 1/90, 1/92, 1/75, 9/02, 1/28, 1/72, A61K7/50			
According	to International Patent Classification (IPC) or to bot	h national classification and IDC		
	DS SEARCHED			
Tnt	documentation searched (classification system follow	ved by classification symbols)		
1110	.C17 C11D1/00-19/00, A61K7/00	0-7/50	•	
1				
1	•			
Documenta	tion searched other than minimum documentation to		•	
	ation searched other than minimum documentation to	the extent that such documents are included	in the fields searched	
-				
Electronic	data base consulted during the international search (national search (nati	ame of data base and, where practicable, sea	rch terms used)	
CAPI	LUS (STN), REGISTRY (STN)	, p ,	ion torms used)	
		•		
C DOCE	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
<u> </u>	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT.			
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate of the relevant passes		
X			Relevant to claim No.	
21	JP 2001-18167.7 A (KAO CORP.	.),	1-6	
•	03 July, 2001 (03.07.01),			
,	Abstract; Claim 1; Par. Nos	. [0018], [0020];		
	examples 1 to 11; comparation	ve examples 1 to 8		
	(a reference cited in the spresent application)	pecification of the		
	& CN 1303917 A			
j	a CN 1202311 W			
			į	
		ĺ		
		{		
]				
)	•			
)				
1				
1	•	į.		
	·			
	•			
× Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.			
		See patent family annex.		
' Special A" docume	categories of cited documents:	"T" later document published after the intern	national filing date or	
	nt defining the general state of the art which is not red to be of particular relevance	priority date and not in conflict with the	application but cited to	
E" carlier d	ocument but published on or after the international filing	understand the principle of theory under	lying the invention	
agre		somidered and a real section of the city	aimed invention cannot be	
	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other	step when the document is taken alone		
special t	cason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the cla	imed invention cannot be	
O" documei means	nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	considered to involve an inventive step very combined with one or more other such d	Ocuments such	
	document published minutes to a person skilled in the art			
than the	priority date claimed	"&" document member of the same patent far	nily	
ate of the ac	ctual completion of the international search	Date of mailing of the interesting a		
26 December, 2003 (26.12.03)  Date of mailing of the international search report  27 January, 2004 (27.01.04)				
	·	- Canaary, 2004 (2)	·U1.U4)	
0000				
ame and ma	iling address of the ISA/	Authorized officer		
vapan	ese Patent Office		1	
acsimile No.	ocsimile No			
		Telephone No.	1	

International application No. PCT/JP03/12941

		T
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 4-211009 A (UNILEVER PLC.), 03 August, 1992 (03.08.92), Abstract; Claims 1 to 2, 4, 8 to 12; Par. Nos. [0023] to [0029], [0032] to [0090]; examples 1 to 14 & EP 442701 A2 & US 5139781 A1 & GB 9003199 A & DE 69118944 C & CA 2035984 A & KR 9614786 B & IN 172847 A & AT 137111 E & ZA 9101067 A & AU 9170867 A1 & BR 9100584 A	1-6
X	JP 2-193910 A (UNILEVER PLC.), 31 July, 1990 (31.07.90), Claims 1, 10, 15 to 18; page 8, upper left column, line 1 to page 11, lower right column, line 13; examples 1 to 24 & EP 371803 A1 & US 5180879 A1 & GB 8828017 A & DE 68903474 D & CA 2003843 A & KR 9307914 B & AU 8945580 A1 & AT 82117 T & ES 2052935 T & ZA 8909199 A & BR 8906120 A	1-6
X	<pre>JP 7-48244 A (KAO CORP.), 21 February, 1995 (21.02.95), Abstract; Claim 1; Par. No. [0021]; examples 1 to 4 (Family: none)</pre>	1-6
E,X	<pre>JP 2003-313585 A (KAO CORP.), 06 November, 2003 (06.11.03), Abstract; Claims 1 to 3; Par. No. [0023]; example 1 (Family: none)</pre>	1-6
E,X	JP 2003-313586 A (KAO CORP.), 06 November, 2003 (06.11.03), Abstract; Claims 1 to 3; Par. Nos. [0019] to [0021], [0024]; example 1 (Family: none)	1-6
E,X	<pre>JP 2003-313587 A (KAO CORP.), 06 November, 2003 (06.11.03), Abstract; Claims 1 to 3; Par. No. [0023]; example 1 (Family: none)</pre>	1-6
	JP 2003-313588 A (KAO CORP.), 06 November, 2003 (06.11.03), Abstract; Claims 1 to 3; Par. Nos. [0018] to [0020], [0023]; example 1 (Family: none)	1-6

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/12941

	tion). DOCUMENT'S CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
E,X	JP 2003-336091 A (KAO CORP.), 28 November, 2003 (28.11.03), Abstract; Claims 1 to 4; Par. No. [0015]; examples 1 to 18 & CN 1443837 A	1-6
		·
		·
		•

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1998)

A. 発明のJ	属する公服の八将(自2000年)		03/12941
ł l	属する分野の分類(国際特許分類(IPC)		
Int. Cl' Cll	D 1/34, 1/29, 1/90, 1/92, 1/75, 9/02, 1/	28, 1/72, A61K 7/50	
B. 調査を行			
調査を行った最	是小限资料(国際特許分類(IPC))		
	0 1/00-19/00, A61K 7/00-7/50	•	
最小限資料以外	トの資料で調査を行った分野に含まれるもの		
	•		
		·	
	した電子データベース(データベースの名称	尔、調査に使用した用語)	
CAPLUS (STN),	REGISTRY (STN)		
引用文献の	と認められる文献		
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	ときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JP 2001-181677 A (KAO CORPORATIO	N) 2001 07 02	1-6
	要約,請求項1,段落[0018],[0020] (本願明細書中で引用), & CN 13039	, 実施例1-11,比較例1-8,	
X	JP 4-211009 A (UNILEVER PLC), 19要約 : 請求項1-2 4 8-12 EN# [000	92. 08. 03,	1-6
.   :	要約,請求項1-2,4,8-12,段落[002 実施例1-14, & EP 442701	A2 & IIS 5120701 A1	
1 4	ж ор эоозтээ A, & DE 6911894	4 C. & CA 2035094 A	
0	x NN 9014786 B, & IN 172847	A. & AT 127111 D	
	& ZA 9101067 A,	Al, & BR 9100584 A	·
X C欄の続きし	こも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
* 引用文献の	カテゴリー		,
80)	のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は優先日後に公表さ	された文献であって
「E」国際出願に以後に公司	目前の出願または特許であるが、国際出願日 長されたもの	出願と矛盾するものではなく、 の理解のために引用するもの	
「L」優先権主張	長に疑義を提起する文献では他の文献の窓会	「X」特に関連のある文献であって、当の新規性又は進歩性がないと考え	当該文献のみで発明
文献(理由	3他の特別な理由を確立するために引用する 日を付す)	「Y」特に関連のある文献であって、Y	5該文献と他の1以上
「〇」口頭による	5開示、使用、展示等に言及する文献	上の文献との、当業者にとって自 よって進歩性がないと考えられる	目明である組合せに 5もの
	前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	「&」同一パテントファミリー文献	
際調査を完了し	ンた目 26.12.03	国際調査報告の発送日 27 1	2004
際調査機関の名			. 2004
日本国特	許庁 (ISA/JP)	特許庁審査官(権限のある職員) 井上 典之 見	4V 9360
郵便 東京都千	番号100-8915 代田区霞が関三丁目4番3号		
ETPOT (ro	A ( )	電話番号 03-3581-1101	内線 3402

	C(続き).	関連すると認められる文献		
	引用文献の			
}	<u>カテゴリー*</u> X	十一一・ハッ・ハー へし	関連する 請求の範囲の番号	
	Χ.	JP 2-193910 A (UNILEVER PLC), 1990.07.31, 請求項1,10,15-18, 第8頁左上欄第1行-第11頁右下欄第13行, 実施 例1-24, & EP 371803 A1, & US 5180879 A1, & GB 8828017 A, & DE 68903474 D, & CA 2003843 A, & KR 9307914 B, & AU 8945580 A1, & AT 82117 T, & ES 2052935 T, & ZA 8909199 A, & BR 8906120 A	1-6	
	X	JP 7-48244 A (KAO CORPORATION), 1995.02.21, 要約,請求項1,段落[0021],実施例1-4,(ファミリーなし)	1-6	
	EX	JP 2003-313585 A (KAO CORPORATION), 2003.11.06, 要約,請求項1-3,段落[0023],実施例1,(ファミリーなし)	1-6	
	EX	JP 2003-313586 A (KAO CORPORATION), 2003.11.06, 要約,請求項1-3,段落[0019]-[0021],[0024],実施例1,(ファミリーなし)	1-6	
'	EX	JP 2003-313587 A (KAO CORPORATION), 2003.11.06, 要約,請求項1-3,段落[0023],実施例1,(ファミリーなし)	1-6	
		JP 2003-313588 A (KAO CORPORATION), 2003.11.06, 要約,請求項1-3,段落[0018]-[0020],[0023],実施例1,(ファミリーなし)	1-6	
	EX	JP 2003-336091 A (KAO CORPORATION), 2003.11.28, 要約,請求項1-4,段落[0015],実施例1-18, & CN 1443837 A	1-6	
		•		
		•		
,				